

PCTWELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales BüroINTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6 : A61K 9/12, 9/00	A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 98/34595
		(43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 13. August 1998 (13.08.98)

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/CH98/00037	(81) Bestimmungsstaaten: AU, CA, JP, NO, NZ, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).
(22) Internationales Anmeldedatum: 2. Februar 1998 (02.02.98)	
(30) Prioritätsdaten: 248/97 5. Februar 1997 (05.02.97) CH	Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht.</i>
(71) Anmelder (<i>für alle Bestimmungsstaaten ausser US</i>): JAGO PHARMA AG [CH/CH]; Eptingerstrasse 51, CH-4132 Muttenz (CH).	
(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (<i>nur für US</i>): KELLER, Manfred [DE/DE]; Hegegasse 7, D-79189 Bad Krozingen (DE). HERZOG, Kurt [CH/CH]; Burgfelderstrasse 204, CH-4055 Basel (CH).	
(74) Anwalt: ZIMMERMANN, H.; A. Braun Braun Héritier Eschmann AG, Postfach 160, CH-4003 Basel (CH).	

(54) Title: MEDICAL AEROSOL FORMULATIONS

(54) Bezeichnung: MEDIZINISCHE AEROSOLFORMULIERUNGEN

(57) Abstract

The invention concerns a pressure-liquified propellant mixture for aerosols, said mixture comprising a fluorinated alkane, in particular 1,1,1,2-tetrafluoroethane and/or 1,1,1,2,3,3-heptafluoropropane, and carbon dioxide. This mixture improves the wetting properties for pharmaceutical active substances, whereby existing formulation problems with hydrofluoroalkanes as concerns suspension and solution aerosols can be overcome and hence improved medical aerosol formulations can be obtained. By using carbon dioxide, the pressure and hence the particle size distribution can be influenced in targeted manner, and by removing oxygen from the hydrofluoroalkanes the stability during storage of oxidation-sensitive active substances can be improved.

(57) Zusammenfassung

Ein druckverflüssigtes Treibmittelgemisch für Aerosole, umfassend ein fluoriertes Alkan, insbesondere 1,1,1,2-Tetrafluorethan und/oder 1,1,1,2,3,3-Heptafluorpropan, und Kohlendioxid, ermöglicht eine Verbesserung der Benetzungs-eigenschaften für pharmazeutische Wirkstoffe, wobei man die mit Hydrofluoroalkanen bestehenden Formulierungsprobleme in Bezug auf Suspensions- als auch Lösungsaerosole überwinden und damit verbesserte medizinische Aerosolformulierungen erhalten kann. Mit Hilfe von Kohlendioxid ist es auch möglich, den Druck und damit die Teilchengrößenverteilung gezielt zu beeinflussen sowie durch Verdrängung von Sauerstoff aus den Hydrofluoroalkanen die Lagerstabilität von oxidationsempfindlichen Wirkstoffen zu verbessern.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Dic chemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	ML	Mali	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	MN	Mongolei	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MR	Mauretanien	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CG	Kongo	KE	Kenia	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	PL	Polen		
CM	Kamerun			PT	Portugal		
CN	China	KR	Republik Korea	RO	Rumänien		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RU	Russische Föderation		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	SD	Sudan		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SE	Schweden		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SG	Singapur		
EE	Estland	LR	Liberia				

Medizinische Aerosolformulierungen

Die vorliegende Erfindung betrifft ein druckverflüssigtes Treibmittelgemisch auf der Basis von Hydrofluoralkanen, eine medizinische Aerosolformulierung, die ein solches Treibmittelgemisch enthält, sowie ein Verfahren zur Herstellung der Aerosolformulierung.

Viele Gase, wie z.B. Kohlendioxid und Stickstoff, lassen sich zwar unter Druck verflüssigen, eignen sich aber nicht als Treibmittel für Dosieraerosole, weil der Binnendruck im Behältnis mit zunehmender Entleerung sehr stark abnimmt. Aus diesem Grunde eignen sich nur solche Treibgase für medizinische Dosieraerosole, die sich bei Raumtemperatur verflüssigen lassen und nur zu einer geringfügigen Abnahme des Binnendrucks führen, wenn der Inhalt sukzessive abgesprüht wird. Hierzu zählen die treibgasförmigen Alkane, wie z.B. Propan, Butan und Isobutan, sowie die Fluorchlor-kohlenwasserstoffe (FCKWs), wie z.B. Trichlorfluormethan (F11), Dichlordifluormethan (F12) und 1,2-Dichlor-1,1,2,2-tetrafluorethan (F114).

Für Aerosolanwendungen wie Haarsprays, Deodorantsprays und dergleichen wurden gelegentlich auch Kombinationen von Treibgasen vorgeschlagen. Beispielsweise offenbart WO-A-94/01511 Aerosolformulierungen aus einem komprimierten Gas (Stickstoff, Kohlendioxid, Druckluft, Sauerstoff, Xenon und/oder Argon), einem verflüssigten Kohlenwasserstofftreibmittel, Wirkstoff und Träger, wobei die Formulierungen typischerweise 0,05-2,5 Gew.-% Stickstoff und 1,0-12,0 Gew.-% verflüssigtes Kohlenwasserstofftreibmittel enthalten können und vorzugsweise einen Gehalt von 80-95 Gew.-% an

- 2 -

flüchtigen Trägerverbindungen, wie Ethanol, Propanol, Pentan, Wasser, Aceton und dergleichen, aufweisen. Im Derwent-Abstract AN 86-228980 wird ferner ein Dermatophytienmittel beschrieben, welches 0,1-2 Gew.-% Tolunaphtat, 0,5-70 Gew.-% Treibmittel und 30-80 Gew.-% fluoriertes Alkylhalogenid (Trichlormonofluormethan, Tetrachlordifluorethan, Trichlortrifluorethan und/oder Dibromtetrafluorethan) mit einem Siedepunkt von mindestens 20°C als Lösungsmittel enthält; als Treibmittel sollen sich Petroleumgas, Dimethylether, Dichlordinfluormethan, Dichlortetrafluorethan, Kohlendioxid etc. eignen. Andererseits ist aus WO-A-93/17665 eine Methode zur Verabreichung physiologisch wirksamer Verbindungen bekannt, bei der aus einem überkritischen flüssigen Lösungsmittel und dem Wirkstoff eine überkritische flüssige Lösung gebildet und diese dann in den unterkritischen Bereich übergeführt wird. Als überkritische Lösungsmittel sollen sich Kohlendioxid, Distickstoffmonoxid, Fluorchlorkohlenwasserstoffe, Xenon, Schwefelhexafluorid, Ethanol, Aceton, Propan und/oder Wasser eignen.

Aufgrund der Ozonproblematik, hervorgerufen durch die Abspaltung von radikalischen Chloratomen aus den FCKWs, haben sich im Montrealer Abkommen viele Staaten darauf verständigt, die FCKWs als Treibmittel zukünftig nicht mehr zu verwenden. Als FCKW-Ersatzstoffe für den medizinischen Bereich eignen sich fluorierte Alkane, vor allem 1,1,1,2-Tetrafluorethan (HFA 134a) und 1,1,1,2,3,3,3-Heptafluorpropan (HFA 227), da diese inert sind und eine sehr geringe Toxizität aufweisen. Aufgrund ihrer physikalischen Eigenschaften, wie Druck, Dichte etc. sind sie besonders geeignet, um die FCKWs wie F11, F12 und F114 als Treibmittel in Dosieraerosolen zu ersetzen.

- 3 -

In US-A-4 139 607 wurde ferner ein Treibmittelsystem aus verflüssigtem Bis(difluormethyl)ether und gasförmigem Kohlendioxid vorgeschlagen, das im Gegensatz zu Kombinationen von Kohlendioxid mit anderen bekannten Treibmitteln wie 5 Trichlorfluormethan oder Methylenchlorid befriedigende Aerosolmuster ergeben soll, das sich aber nicht durchgesetzt hat. Gemäss der Offenbarung von US-A-4 139 607 können dem Treibmittelsystem andere, herkömmliche Treibmittel wie Distickstoffmonoxid, Kohlenwasserstoffe und Fluorkohlenwasserstoffe oder flüssige Träger, wie Ethanol, Perchlorethylen, Trichlorethylen, Aceton, Amylacetat, Wasser und dergleichen, zugesetzt werden, wobei in den offenbarten Beispielen meist Ethanol und Bis(difluormethyl)ether im Gewichtsverhältnis von etwa 1:1 verwendet wurden. Andererseits wird im Derwent-Abstract AN 89-184245 ausgesagt, dass 10 in Aerosoldruckpackungen zur Verabreichung von Medikamenten anstelle von FCKWs auch Kohlenwasserstoffe, wie Butane und Pentane, andere Druckgase, wie Kohlendioxid, Dimethylether, Stickstoff und Distickstoffoxid, oder Fluorkohlenwasserstoffe 15 verwendet werden könnten.

FCKW-freie medizinische Aerosolzubereitungen mit HFA 134a sind bereits durch die allgemeine Lehre von US-A-2 868 691 und US-A-3 014 844 mit umfasst und aus DE-A-2 736 500 und EP-A-0 372 777 bekannt. Beispiele mit HFA 227 finden 20 sich in WO-A-91/11495, EP-A-0 504 112 und EP-B-0 550 031. Es ist aus verschiedenen Veröffentlichungen bekannt, dass sich die üblichen, in FCKW-haltigen Dosieraerosolen verwendeten Hilfsstoffe, wie z.B. Lecithin, Sorbitantrioleat und Ölsäure, nur unzureichend in Hydrofluoralkanen (im Rahmen 25 der vorliegenden Erfindung mit „HFA“ bezeichnet), wie z.B. HFA 134a und HFA 227 lösen, weil eine Kettenverlängerung und die Substitution der Chloratome durch Fluoratome zu ei-

ner Verschlechterung der Löslichkeitseigenschaften für polare Stoffe führt. Bereits bei den FCKWs, die im Vergleich zu den HFAs erheblich bessere Lösungsmittel darstellen, wurden zur Verbesserung der Löslichkeit oft Ethanol oder 5 andere Cosolventien zugesetzt, um Arzneistoffe wie z.B. Isoprenalin und Epinephrine (vgl. US-A-2 868 691) als Aerosol applizieren zu können. Es war daher naheliegend, nicht nur die Löslichkeit der FCKWs, sondern auch diejenige der HFAs durch Zugabe von Ethanol zu verbessern. Beispiele 10 hierfür finden sich in der Fachliteratur als auch in verschiedenen Patentanmeldungen. Alternativ dazu gibt es eine Reihe von Entwicklungen druckverflüssigter Aerosolzubereitungen mit HFA 134a und/oder HFA 227, die treibgaslösliche Hilfsstoffe, wie z.B. fluorierte oberflächenaktive Stoffe 15 (WO-A-91/04011), mono- oder diacetylierte Glyceride (EP-A-0 504 112) oder polyethoxylierte Verbindungen (WO-A-92/00 061), verwenden, die sich auch ohne Ethanolzusatz in den beiden Treibgasen in der erforderlichen Menge lösen lassen. Bisher ist jedoch erst ein Produkt auf der Basis von HFAs 20 als bioäquivalenter Ersatz zugelassen worden, nämlich eine Suspensionsaerosolformulierung von Salbutamolsulfat in HFA 134a, Ethanol und Ölsäure (Airomir®, 3M Health Care Ltd., England).

Für Neuentwicklungen medizinischer, FCKW-freier Aerosolzubereitungen werden heute als Treibgase vorzugsweise 25 Hydrofluoralkane wie HFA 134a (Dampfdruck ca. 6 bar bei 20°C) und HFA 227 (Dampfdruck ca. 4,2 bar bei 20°C) verwendet. Beide Treibgase unterscheiden sich hinsichtlich ihrer Dichte (ca. 1,4 mg/ml für HFA 227 und 1,2 mg/ml für HFA 30 134a bei 20°C), was insbesondere für Suspensionen von Bedeutung ist. Besitzt der Wirkstoff eine höhere Dichte als das Treibgas, kommt es zu einer Sedimentation, ist dessen

- 5 -

Dichte geringer, kommt es zu einer Flotation. Zur Problemlösung bietet es sich deshalb unter Umständen an, Treibgas-Mischungen zu verwenden und/oder zur Erniedrigung der Dichte Cosolventien wie Ethanol, Diethylether oder andere niedrig siedende Lösungsmittel oder Treibgase wie n-Butan zuzusetzen. Ein wesentlicher Nachteil der HFAs ist deren geringeres Lösungsvermögen im Vergleich zu den FCKWs, insbesondere im Vergleich zu F11. Die Solvenzeigenschaften nehmen mit zunehmender Kettenlänge in der Reihenfolge F11 > 5 HFA 134a > HFA 227 ab. Aus diesem Grunde lassen sich ohne Erhöhung der Hydrophilie durch Zugabe von polaren Lösungsmitteln, wie z.B. Ethanol, die üblicherweise in FCKWs verwendeten Suspendierhilfsmittel, wie Sorbitantrioleat, Le-10 cithin und Ölsäure, nicht mehr in den üblichen Konzentrationen (ca. 1 : 2 bis 1 : 20, bezogen auf den Wirkstoff) 15 lösen und damit verwenden.

Es ist allgemein bekannt, dass im Falle von Suspensionsformulierungen nur Wirkstoffteilchen, die kleiner als 6 µm sind, lungengängig sind. Zur gewünschten Deposition 20 derselben in der Lunge, müssen diese deshalb vor der Verarbeitung mittels spezieller Verfahren, wie z.B. Mikronisierung (Mahlen), zerkleinert werden. Der Mahlprozess führt bei den meisten Wirkstoffen zu einer Oberflächenvergrößerung, die meist mit einer Erhöhung der elektrostatischen 25 Ladung einhergeht. Dies kann in der Aerosolzubereitung zu einer Agglomeration oder Koagulation führen und erschwert im allgemeinen eine homogene Wirkstoff-Dispergierung. Als Folge der Grenz- und Ladungsaktivitäten kommt es häufig zu 30 einer Adsorption von Wirkstoff an Grenzflächen, die z.B. zu einer Ringbildung im Behälter an der Stelle führt, wo die Flüssigphase in die Gasphase übergeht. Daneben lassen sich die Suspensionen oft nur unzureichend stabilisieren bzw. in

- 6 -

dispergiertem Zustand halten, was ebenfalls mit einer Veränderung der Dosis pro Hub verknüpft sein kann, wenn vor Gebrauch, d.h. vor der Inhalation, die Suspension nicht durch Schütteln homogen redispergiert werden kann. Die man-
5 gelhafte Benetzung bzw. Dispergierung der Wirkstoffpartikel hat auch zur Folge, dass diese in vielen Fällen eine hohe Adsorptionstendenz aufweisen und an Oberflächen, wie z.B. der Behälterinnenwand oder dem Ventil, kleben, was dann zu einer vermeintlichen Unterdosierung sowie schlechten Do-
10 siergenauigkeit im Sprühstoss bzw. der „Content Uniformity“ (CU, Gleichförmigkeit des Gehalts) der deklarierten Anzahl von z.B. 200 oder 300 Sprühstößen (d.h. Einzeldosen) führt. Bei Suspensionen ist es deshalb in der Regel erforderlich, einen oberflächenaktiven Hilfsstoff bzw. ein
15 Schmiermittel zuzusetzen, weil es ansonsten zu einem Klemmen der Ventile und einer ungenauen Abgabe des Wirkstoffs von Sprühstoss zu Spühstoss kommen kann. Besonders problematisch ist eine im Laufe der Lagerung eintretende Verände-
20 rung bzw. Erniedrigung der inhalierbaren, lungengängigen Teilchen, der sogenannten „Fine Particle Fraction“ (FPF), was zu einer Abnahme der Wirksamkeit der HFA-Zubereitung führt.

Zur Überwindung der oben dargelegten Probleme können z.B. durch pharmazeutisch-technologische Massnahmen die
25 Benetzungs- und Löslichkeitseigenschaften des Wirkstoffes verändert In der Regel werden jedoch oberflächenaktive Substanzen zugesetzt, wie sie bereits früher bei den FCKW-haltigen Formulierungen Anwendung fanden. Weil sich aber oberflächenaktive Mittel wie Ölsäure und Lecithin nur unzureichend in Hydrofluoralkanen wie HFA 134a und/oder HFA 227 lösen, wird meistens ein Cosolvens wie Ethanol zugesetzt,

- 7 -

damit man die pharmazeutisch-technologischen Probleme besser kontrollieren kann.

Werden höhere Ethanolkonzentrationen zugesetzt, erniedrigt sich die Dichte der Treibgas-Mischung, was vor allem bei Suspensionen zu einer unerwünschten Wirkstoff-Sedimentation führen kann. Daneben kann es aber durch die Erhöhung der Löslichkeit während der Lagerung auch zu Anlösungseffekten kommen, was dann zu einem Kristallwachstum führt. Dieser Effekt als auch eine Agglomeration der Wirkstoffpartikel kann dann im Laufe der Lagerung zu einer Veränderung bzw. Erniedrigung der inhalierbaren, lungengängigen Teilchen, der sogenannten „Fine Particle Fraction“ (FPF), führen.

Zur Messung der aerodynamischen Partikelgrößenverteilung und des Anteils, der Masse oder der Dosis der inhalierbaren, lungengängigen Teilchen (d.h. der Fine Particle Fraction FPF, Fine Particle Mass FPM bzw. Fine Particle Dose FPD) eignen sich Impaktoren, wie z.B. der 5-Stufen Multistage Liquid Impinger (MSLI) oder der 8-Stufen Andersen Kaskaden Impaktor (ACI), die in Chapter <601> der United States Pharmacopoeia (USP) oder in der Inhalanda Monographie der Europäischen Pharmacopoe (Ph. Eur.) beschrieben sind. Anhand der aerodynamischen Partikelgrößenverteilung kann man mittels eines „Log-probability plots“ (logarithmische Darstellung der Wahrscheinlichkeitsverteilung) den mittleren aerodynamischen Teilchendurchmesser (Mass Median Aerodynamic Diameter MMAD) von Aerosol-Zubereitungen abschätzen und ableiten, ob der Wirkstoff eher im oberen oder unteren Lungenbereich deponiert wird.

Liegt der Wirkstoff im HFA-Treibgas/Ethanol-Gemisch nicht suspendiert, sondern gelöst vor, sind Probleme in Bezug auf die Streuung der Dosiergenauigkeit pro Hub meist weniger ausgeprägt.

5 Bei gleichem Ethanolgehalt erhält man mit HFA 134a im Vergleich zu HFA 227 einen grösseren Prozentsatz inhalierbarer (kleinerer) Teilchen, was auf den höheren Druck von HFA 134a zurückzuführen ist. Prinzipiell gilt: Je höher der Binnendruck in der Aerosoldose, desto feiner ist das Teilchenspektrum der Aerosolwolke. Lösungsaerosole mit geringem Ethanolanteil weisen in der Regel bei Verwendung von feinen Vernebelungsdüsen auch einen kleineren MMAD ($0,8 - 1,5 \mu\text{m}$) auf als Suspensionsaerosole ($2 - 6 \mu\text{m}$). Dies hängt damit zusammen, dass bei Lösungsaerosolen Tröpfchen und bei Suspensionsaerosolen Partikel erzeugt werden.

Für die topische Applikation von Wirkstoffen im Bereich der Bronchien und Bronchiolen, sind Partikelgrössen von ca. $2 - 4 \mu\text{m}$ vorteilhaft, wie sie üblicherweise mit Suspensionsformulierungen erreicht werden. Kleinere Partikel, die in den Alveolarbereich gelangen, werden zum Teil exhalirt ($< 0,5 \mu\text{m}$) oder gelangen durch Absorption in den systemischen Kreislauf. Hieraus folgt, dass Aerosolzubereitungen für die systemische Applikation günstigerweise Partikelgrössen von ca. $0,5 \mu\text{m} - 2 \mu\text{m}$ aufweisen sollten, wobei z.B. ein monodisperses Aerosol mit einem sehr hohen Anteil an Partikeln im Bereich von ca. $1 \mu\text{m}$ besonders vorteilhaft wäre. Abhängig vom gewünschten Depositionsort ist deshalb ein kleinerer oder grösserer MMAD sowie gegebenenfalls ein monodisperses Verteilungsspektrum bevorzugt. Hinsichtlich der Aerodynamik gilt: Je grösser die Masse der Partikel desto grösser ist ihre Tendenz geradlinig weiterzufliegen.

- 9 -

Hieraus ergibt sich, dass es bei einer Änderung der Strömungsrichtung zur Impaktion von Teilchen kommt. Aus Depositionsstudien ist bekannt, dass selbst bei einem optimalen Inhalationsmanöver nur ca. 20% der aus einem Dosieraerosol 5 emittierten Teilchen in die Lunge gelangen und nahezu 80 % im Oropharynx impaktieren.

Bei ethanolhaltigen Lösungsaerosolen kommt es leider häufig zu Problemen betreffend der Wirkstoffstabilität. Der Zersetzunggrad von Wirkstoffen, wie z.B. Budesonid, Feno-10 terol-HBr, Formoterol-fumarat, Ipratropiumbromid, Salbutamol etc., kann nach Lagerung in ethanolhaltigen Lösungsaerosolen über den tolerierten Höchstwerten (< 0,5%) liegen. Nachteilig ist des weiteren, dass bei höheren Ethanolkonzentrationen von z.B. 10% - 30% der Anteil inhalierbarer Partikel (< 6 µm) abnimmt, weil aufgrund der andersgearteten Verdampfungseigenschaften von Ethanol weniger Energie zur Dispergierung der Aerosolzubereitung, d.h. zur Bildung inhalierbarer Tröpfchen bzw. Partikel bereitgestellt wird. Diese und andere Gründe geben einen Hinweis darauf, weshalb 20 die meisten Dosieraerosole als Suspensionen in den Handel gebracht wurden.

Aufgrund der oben dargelegten Zusammenhänge wäre es also wünschenswert für Dosieraerosole, ein Treibgassystem zu haben, mit dem man:

- 25 - Wirkstoffe besser benetzen kann;
- Suspensionsaerosole mit verbesserten Suspensions- und Haltbarkeitseigenschaften herstellen kann;
- Lösungsaerosole mit verbesserter Lagerungsstabilität und geringerem Ethanolzusatz herstellen kann;
- 30 - die Dosiergenauigkeit verbessern kann;

- 10 -

- die Partikelgrösse bzw. das Partikelgrössenverteilungsspektrum besser einstellen kann; und
- die Fine Particle Dose erhöhen kann.

Diese Aufgabe wird erfindungsgemäss gelöst durch Verwendung eines Treibgasgemisches auf der Basis von Kohlendioxid und mindestens eines Hydrofluoralkans mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen.

Es wurde nämlich gefunden, dass sich Kohlendioxid in den Hydrofluoralkanen löst und quasi seine Eigenschaften als kompressibles Gas verliert. Derartige Hydrofluoralkan/Kohlendioxid-Treibgasgemische zeigen bei zunehmender Entleerung nur eine geringfügige Abnahme des Binnendrucks im Behältnis, was deren Verwendung als Treibmittel für Dosieraerosole ermöglicht. Durch die Zugabe von Kohlendioxid zu den Hydrofluoralkanen erhöht sich der Druck annähernd linear mit steigender Kohlendioxidkonzentration. Ferner wird der Druckverlauf in Abhängigkeit der Temperatur durch den Gehalt an Kohlendioxid dahingehend beeinflusst, dass es im Gegensatz zu reinen Hydrofluoralkanen (vgl. Fig. 2 von EP-B-0 550 031) nur zu einem schwach exponentiellen, nahezu linearen Druckanstieg kommt, wenn die Temperatur schrittweise z.B. von 20°C auf 50°C erhöht wird. Diese Effekte werden auch beobachtet, wenn das Treibgasgemisch zusätzlich ein Cosolvens enthält.

Fig. 1-6 zeigen graphische Darstellungen des Druckverlaufes in Abhängigkeit von der Temperatur für Beispiele erfindungsgemässer Treibmittelgemische, nämlich

- Fig. 1a und 1b für ein Treibmittelgemisch aus 300 Gewichtsteilen HFA 134a und 1 bzw. 3 Gewichtsteilen Kohlendioxid,

- 11 -

- Fig. 2a und 2b für ein Treibmittelgemisch aus 210 Gewichtsteilen HFA 134a, 90 Gewichtsteilen Ethanol und 1 bzw. 3 Gewichtsteilen Kohlendioxid,
- Fig. 3a und 3b für ein Treibmittelgemisch aus 300 Gewichtsteilen HFA 227 und 1 bzw. 3 Gewichtsteilen Kohlendioxid,
- Fig. 4a und 4b für ein Treibmittelgemisch aus 277,5 Gewichtsteilen HFA 227, 22,5 Gewichtsteilen Ethanol und 1 bzw. 3 Gewichtsteilen Kohlendioxid,
- Fig. 5a und 5b für ein Treibmittelgemisch aus 210 Gewichtsteilen HFA 227, 90 Gewichtsteilen Ethanol und 1 bzw. 3 Gewichtsteilen Kohlendioxid, und
- Fig. 6a und 6b für ein Treibmittelgemisch aus 180 Gewichtsteilen HFA 134a, 120 Gewichtsteilen HFA 227 und 1 bzw. 3 Gewichtsteilen Kohlendioxid.

Da sich der Treibgasdruck CO₂-haltiger Hydrofluoralkane nicht im Quadrat, sondern nur annähernd linear erhöht, sind deshalb derartige Treibgassysteme weitaus weniger temperaturabhängig als zum Beispiel reine FCKW-Gemische oder Hydrofluoralkane wie HFA 134a und/oder HFA 227.

Überraschenderweise wurde zusätzlich gefunden, dass die Zugabe von Kohlendioxid zu Hydrofluoralkanen wie HFA 134a und/oder HFA 227 zu einer wesentlichen Verbesserung der Benetzungseigenschaften für pharmazeutische Wirkstoffe führt. Durch Einleiten von Kohlendioxid werden also ähnlich einem Wirkstoffcoating Hydrofluoralkane dahingehend in ihren Benetzungseigenschaften verändert, dass man die mit HFA 134a, HFA 227 und anderen Hydrofluoralkanen bestehenden Formulierungsprobleme in Bezug auf Suspensions- als auch Lösungsaerosole überwinden kann. Schon eine Zugabe von Kohlendioxid in einer Größenordnung von 0,2 Gew.-% oder weni-

- 12 -

ger reduziert signifikant die Adhäsionstendenz von Wirkstoffen an Grenzflächen und vermindert deren Adsorption, Agglomeration und Koagulation. Bereits durch Zugabe geringer Mengen von Kohlendioxid werden die Hydrofluoralkane gewissermassen hydrophilisiert. Damit lassen sich von vielen Wirkstoffen ohne weitere Hilfsmittel Suspensionen herstellen, die sich durch kontrollierte Flockung auszeichnen. Als Folge der besseren Suspendiereigenschaften kann man in vielen Fällen auf die Zugabe von zum Teil unerwünschten oberflächenaktiven Suspendierhilfsmitteln wie z.B. Ölsäure oder eines Cosolvens wie z.B. Ethanol verzichten.

Das erfindungsgemäße Treibmittelgemisch bietet jedoch auch bei Aerosolformulierungen Vorteile, bei denen ein oberflächenaktives Mittel und/oder ein Cosolvens nötig oder erwünscht ist. Einerseits gestattet die Verwendung der kohlendioxid-haltigen Treibmittel nämlich häufig eine Verringerung der benötigten Cosolvensmenge und eine bessere Löslichkeit herkömmlicher oberflächenaktiver Mittel. Anderseits kann der nachteilige Einfluss von Cosolventien wie Ethanol auf die Tröpfchengrösse ganz oder weitestgehend vermieden werden, da durch entsprechende Erhöhung der Kohlendioxidkonzentration auch bei vergleichsweise hohen Cosolvenskonzentrationen der Binnendruck so eingestellt werden kann, dass eine ausreichende Fine Particle Dose erreicht werden kann.

Mit Hilfe von Kohlendioxid ist es auch möglich, Sauerstoff aus den Hydrofluoralkanen zu verdrängen, wodurch die Lagerstabilität von oxidationsempfindlichen Wirkstoffen verbessert wird. Darüberhinaus kann man mit Kohlendioxid den Binnendruck im Aerosolbehältnis so einstellen, dass man im Vergleich zu einem konventionellen FCKW- oder HFA-Do-

- 13 -

sieraerosol, die FPF und den MMAD quasi so beeinflussen kann, wie es für die Anwendung am sinnvollsten erscheint.

Es ist somit möglich, sowohl MDIs (Metered Dose Inhalers) für die lokale als auch topische Applikation herzustellen.

5 Insbesondere für die systemische Applikation eröffnen sich völlig neue Anwendungsmöglichkeiten, weil man in Verbindung mit geeigneten Vernebelungsdüsen quasi monodisperse Aerosole mit definiertem MMAD und hohen respirablen Fraktionen herstellen kann.

10 Die Erfindung betrifft daher ein druckverflüssigtes Treibmittelgemisch für Aerosole, umfassend Kohlendioxid und ein Hydrofluoralkan der allgemeinen Formel



15 worin x für die Zahl 1, 2 oder 3 steht, y und z je eine ganze Zahl ≥ 1 bedeuten und $y + z = 2x + 2$ ist.

Die Herstellung der erfindungsgemässen Treibmittelgemische kann in an sich bekannter Weise dadurch erfolgen, dass man Kohlendioxid unter Druck in ein Hydrofluoralkan der Formel I einleitet.

Das erfindungsgemäße Treibmittelgemisch eignet sich grundsätzlich für beliebige Aerosolanwendungen wie beispielsweise kosmetische und Haushaltssprays. Aufgrund der beschriebenen Vorteile - wie geringer Abfall des Binnen-
5 druckes bei Entleerung, geringere Temperaturabhängigkeit und leichtere Einstellbarkeit des Binnendruckes, verbesserte Benetzungseigenschaften für pharmazeutische Wirkstoffe und Verwendbarkeit herkömmlicher oberflächenaktiver Mittel wie Ölsäure, Lecithin und Sorbitantrioleat - ist das
10 erfindungsgemäße Treibmittelgemisch aber vor allem auch für medizinische Aerosolformulierungen und insbesondere für Inhalationsaerosole geeignet.

Die Erfindung betrifft daher ebenfalls eine medizinische Aerosolformulierung, umfassend eine wirksame Menge eines pharmazeutischen Wirkstoffes und ein druckverflüssigtes Treibmittelgemisch wie oben definiert.
15

Beispiele geeigneter Hydrofluoralkane, die in den erfindungsgemäßen Treibmittelgemischen und Aerosolformulierungen verwendet werden können, sind: Difluormethan (HFA 32), Pentafluorethan (HFA 125), 1,1,2,2-Tetrafluorethan (HFA 134), 1,1,1,2-Tetrafluorethan (HFA 134a), 1,1,2-Trifluorethan (HFA 143), 1,1,1-Trifluorethan (HFA 143a), 1,1-Difluorethan (HFA 152a), 1,1,1,2,3,3-Heptafluorpropan (HFA 227), Hexafluorpropan (HFA 236), Pentafluorpropan (HFA 245) und dergleichen. Im allgemeinen sind Hydrofluoralkane mit 2 oder 3 Kohlenstoffatome bevorzugt. Besonders bevorzugt sind Treibmittelgemische und Aerosolformulierungen, die 1,1,1,2-Tetrafluorethan (HFA 134a), 1,1,1,2,3,3-Heptafluorpropan (HFA 227) oder ein Gemische der beiden, beispielsweise ein 1:1-Gemisch, enthalten.
20
25
30

- 15 -

Der Kohlendioxidgehalt der erfindungsgemässen Treibmittelgemische und Aerosolformulierungen kann vorzugsweise etwa 0,0001 bis 10 Gew.-% betragen, wobei in der Regel Konzentrationen von bis zu etwa 6 Gew.-%, insbesondere bis zu 5 etwa 3 Gew.-% besonders bevorzugt sind. In den meisten Fällen ist eine Kohlendioxidkonzentration von mindestens etwa 10 0,01 Gew.-%, vorzugsweise mindestens etwa 0,1 Gew.-%, angezeigt. Im Falle von medizinischen Aerosolen und insbesondere bei Inhalationsaerosolen ist im allgemeinen ein Kohlendioxidgehalt von etwa 0,01 bis 2 Gew.-%, typischerweise etwa 0,1 bis 1,0 Gew.-%, bevorzugt; höhere Konzentrationen sind in der Regel nur dann angezeigt, wenn die Formulierung einen vergleichsweise hohen Anteil an Cosolventien wie Etanol oder Wasser enthält.

Als pharmazeutische Wirkstoffe für die erfindungsgemässen Aerosolformulierungen eignen sich grundsätzlich alle als Aerosol verabreichbaren Wirkstoffe, wie Betamimetika, Corticosteroide, Anticholinergika, Cyclooxygenase-, Mastzell-, Lipoxigenase- und Proteolytische Enzym-Inhibitoren, 15 Arachidonsäure-, Leukotrien-, Thromboxan-, Natrium/Kaliumkanal-, Neurokinin-, Tachykinin-, Bradykinin-, Muscarin-, Histamin-, Phosphodiesterase- und Selectin-Antagonisten, 20 Kaliumkanalblocker, Antiinfektiva, Antibiotika, Pentamidin, Cytostatika, Fungistatika, Radikalfänger, Vitamine, Hormone, Immunstimulantien, Immunsupresiva, Mucolytika, Heparin, 25 Antidiabetika, Analgetika, Schlafmittel und dergleichen, beispielsweise
- Betamimetika wie Salbutamol, Formoterol, Salmeterol, Salbutamol, Fenoterol, Clenbuterol, Terbutalin, Bambuterol, 30 Broxaterol, Epinephrin, Isoprenalin, Orciprenalin, Hexoprenalin, Tulobuterol, Reoproterol, Bamethan etc.,

- 16 -

- Corticoide wie Beclomethason, Betamethason, Ciclomethason, Dexamethason, Triamcinolon, Budesonid, Butixocort, Ciclesonid, Fluticasone, Flunisolide, Icometason, Mometason, Tixocortol, Loteprednol etc.,
- 5 - Anticholinergika und Spasmolytika wie Atropin, Scopolamin, N-Butylscopolamin, Trospiumchlorid, Ipratropiumbromid, Oxitropiumbromid, Thiotropiumbromid, Droferin, Oxybutinin, Moxaverin, Glycopyrrolat etc.,
- Mastzellinhibitoren wie Cromoglycinsäure, Nedocromil etc.
- 10 und Lipoxigenasehemmer wie Zileuton,
- Leukotrienantagonisten wie Iralukast, Zafirlukast und Pranlukast, Natriumkanalantagonisten wie Amilorid, Kaliumkanalantagonisten wie Bimakalim, Arachidonsäureantagonisten wie 2-Benzoxazolamin, Histaminrezeptorantagonisten wie Epinastin, Cetirizin, Mizolastin und Mequitamium,
- 15 - Migränemittel wie Mutterkornalkaloide, Methysergid, Ergotamin, Serotonin, Sumatriptan, Zolmitriptan, Cyclandelat etc.,
- Analgetika wie Fentanyl, Morphin, Buprenorphin, Opium, Heroin, Nalbuphin, Pentazocin, Oxycodon, Tramadol, Pethidine, Tilidin, Methadon, Nefopam, Dextropropoxyphen, Piriramid etc.,
- 20 - Mucolytica wie R-nase, Acetylcystein, Ambroxol, Apafant, Bromhexin, Surfactant etc.,
- Antiemetika wie Bromoprid, Domperidon, Metoclopramid, Triethylperazin, Trifluorpromazin, Meclozin, Chlorphenoxamin, Dimenhydrinat etc.,
- 25 - Antibiotika wie Penicilline (z.B. Azlocillin), Cephalosporine (z.B. Cefotiam oder Ceftriaxon), Carbapeneme, Monobatame, Aminoglykoside (z.B. Streptomycin, Neomycin, Gentamycin, Amikacin oder Tobramycin), Chinolone (z.B. Ciprofloxacin), Makrolide (z.B. Erytromycin), Nitroimidazole (z.B. Tinidazol), Lincosamide (z.B. Clindamycin),

- 17 -

Glykopeptide (z.B. Vancomycin), Polypeptide (z.B. Bacitracin) etc.,

- Vitamine und Radikalfänger wie Vitamin A, B, C, D oder E, Katalase, Superoxidbismutase, reduziertes Glutathion
5 etc.,

- Antidiabetika wie Glibenclamid, Glipizid, Gliclacid, Glimepirid, Troglitazone etc.,

- Schlafmittel wie Benzodiazepine, Piperidindione, Antihi-
staminika etc.,

10 - Neuroleptika, Antidepressiva und Antikonvulsiva wie Ben-
zodiazepine, Phenothiazine, Butyrophenone, Sulpirid, Hy-
dantoine, Barbiturate, Succinimide, Carbamazepin etc.,

- Hormone wie Androgene (z.B. Testosteron), Antioestrogene,
Oestrogene (z.B. Estradiol), Gestagene (z.B. Progester-
15 ron), Corticosteroide, Calcitonin, Parathyrin, Somatotro-
ropin, Oxytocin, Prolactin, Glucagon, Erythropoietin,
Atriopeptin, Melanotropin, Throtropin, Gonadotropin, Va-
sopressin, Insulin etc.,

- Potenzmittel wie Alprostadil,

20 - Cytostatika wie Stickstofflostderivate (z.B. Ifosfamid),
N-Nitrosoharnstoffderivate (z.B. Lomustin), Antagonisten
von Purin- und Pyrimidinbasen (z.B. Fluorouracil), Platin-
komplexe (z.B. Carboplatin), Anthracycline (z.B. Doxoru-
bicin), Podophyllinderivate (Podophyllotoxin)

25 Die genannten Wirkstoffe können gegebenenfalls in
Form ihrer Isomere, Enantiomere oder Racemate und im Falle
von Säuren oder Basen als solche oder in Form ihrer pharma-
zeutisch annehmbaren Salze verwendet werden. Die optimale
Wirkstoffmenge in den erfindungsgemässen Formulierungen
30 hängt vom jeweiligen Wirkstoff ab. In der Regel sind jedoch
Aerosolformulierungen bevorzugt, die mindestens etwa 0,0001

und höchstens etwa 5 Gew.-%, insbesondere etwa 0,01 bis 3 Gew.-%, an Wirkstoff enthalten.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Aerosolformulierungen kann in an sich bekannter Weise dadurch erfolgen,
5 dass man Kohlendioxid unter Druck in ein verflüssigtes Hydrofluoralkan der Formel I einleitet und den pharmazeutischen Wirkstoff zusetzt. Die Zugabe des Kohlendioxids und des Wirkstoffes kann grundsätzlich in beliebiger Reihenfolge erfolgen. Im Falle von Suspensionsformulierungen ist
10 es jedoch in der Regel bevorzugt, zuerst das Kohlendioxid in das Treibmittel einzuleiten und dann den mikronisierten Wirkstoff zuzusetzen. Die Mikronisierung des Wirkstoffes kann in bekannter Weise erfolgen und wird vorzugsweise so durchgeführt, dass eine Partikelgrösse von etwa 0,5 bis 6
15 µm erhalten wird.

Die erfindungsgemäßen Treibmittelgemische und Aerosolformulierungen können ein oder mehrere Hydrofluoralkane und gewünschtenfalls weitere Treibgase enthalten. Vorzugsweise enthalten sie jedoch keine Fluorchlorkohlenwasserstoffe. Besonders bevorzugt sind im allgemeinen solche Treibmittelgemische und Aerosolformulierungen, die - abgesehen von gewünschtenfalls als Cosolventien verwendbaren Verbindungen wie Wasser, niedere Alkane, niedere Alkohole und niedere Ether - als Treibgase lediglich Kohlendioxid und ein oder mehrere Hydrofluoralkane der Formel I enthalten. Das Hydrofluoralkan bzw. die Hydrofluoralkane und die Kohlendioxidkonzentration werden vorzugsweise so gewählt, dass im Aerosolbehältnis ein Binnendruck von etwa 3 bis 12 bar, besonders bevorzugt etwa 4 bis 7 bar, bei 20°C eingesetzt werden kann.
30

Die erfindungsgemässen Aerosolformulierungen eignen sich für Suspensions- und Lösungsformulierungen, und sie können übliche Zusätze wie Cosolventien und oberflächenaktive Mittel enthalten. Die Zugabe des Wirkstoffes und allfälliger weiterer Zusätze kann in an sich bekannter Weise erfolgen. Infolge der erfindungsgemäss erzielbaren Verbesserung der Fine Particle Fraction und der damit erreichbaren hohen respirablen Fraktionen von bis zu 70% ist es häufig möglich, die Wirkstoffkonzentration um bis zu etwa 50% zu verringern.

Die Verwendung eines Cosolvens ist insbesondere bei Lösungsformulierungen häufig angezeigt, kann aber gelegentlich auch bei Suspensionsformulierungen von Vorteil sein. Als Cosolventien eignen sich insbesondere Wasser, niedere Alkohole, niedere Alkane und niedere Ether, vorzugsweise Wasser, Alkohole mit 1 bis 3 Kohlenstoffatomen, Alkane mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen und Dialkylether mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen, wie Wasser, Ethanol, Propanol, Ethylenglykol, Propylenglykol, Propan, Butan, Isobutan, Pentan, Dimethylether, Diethylether und dergleichen. Besonders bevorzugt ist Ethanol. Der Anteil an Cosolvens in den erfindungsgemässen Treibmittelgemischen und Aerosolformulierungen kann, falls vorhanden, im allgemeinen etwa 0,1 bis 50 Gew.-%, insbesondere etwa 1 bis 30 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgemisch bzw. die Gesamtformulierung betragen. In den meisten Fällen genügt (falls Cosolvens nötig oder erwünscht ist) bereits eine Cosolvenskonzentration von etwa 0,1 bis 30 Gew.-%, typischerweise etwa 0,1 bis 10 Gew.-%.

Der Anteil an einem oder mehreren Hydrofluoralkanen der Formel I in den erfindungsgemässen Treibmittelgemischen und Aerosolformulierungen kann dementsprechend im allgemei-

- 20 -

nen mindestens etwa 40 Gew.-%, vorzugsweise mindestens etwa 64 Gew.-% und besonders bevorzugt mindestens etwa 87 Gew.-% des Gesamtgemisches bzw. der Gesamtformulierung betragen.

Im Falle der medizinischen Aerosolformulierungen kann je-

5 doch der Anteil an Hydrofluoralkanen im Hinblick auf den Gehalt an Wirkstoff, oberflächenaktivem Mittel und allfäl-
ligen weiteren Zusätzen auch niedriger sein und beispiels-
weise mindestens etwa 29 Gew.-% betragen.

Die Verwendung eines oberflächenaktiven Mittels ist
10 insbesondere bei Suspensionsformulierungen häufig ange-
zeigt, kann aber auch bei Lösungsformulierungen z.B. zur
Ventilschmierung von Vorteil sein. Grundsätzlich eignen
sich alle gebräuchlichen oberflächenaktiven Mittel wie Öl-
säure, Sorbitantrioleat, Cetylpyridiniumchlorid, Soyaleci-
15 thin, Polyoxyethylen(20)sorbitanmonolaurat, Polyoxyethy-
len(10)stearylether, Polyoxyethylen(2)oleylether, Polyoxy-
ethylen(20)sorbitanmonostearat, Polyoxyethylen(20)sorbitan-
monooleat, Polyoxypropylen-polyoxyethylen-Blockcopolymere,
Polyoxypropylen-polyoxyethylen-ethylendiamin-Blockcopoly-
20 mere, ethoxyliertes Ricinusöl und dergleichen. Bevorzugt
sind im allgemeinen Ölsäure, Sorbitantrioleat und Lecithin.
Der Anteil an oberflächenaktivem Mittel kann, falls vorhan-
den, im allgemeinen etwa 0,001 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise
etwa 0,01 bis 1 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtformulierung,
25 betragen. Dank den verbesserten Benetzungseigenschaften des
erfindungsgemässen Treibmittelgemisches sind jedoch oft be-
reits Konzentrationen von etwa 0,1 Gew.-% oder weniger aus-
reichend.

Gewünschtenfalls kann die erfindungsgemässen Aerosol-
30 formulierung ferner Wasser, beispielsweise in einer Menge
von 0,0001 bis 20 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtformulie-

- 21 -

rung, enthalten, was bei gewissen Wirkstoffen von Vorteil sein kann.

Weiterhin können die erfindungsgemässen Aerosolformulierungen gewünschtenfalls Puffersubstanzen oder Stabilisatoren wie Citronensäure, EDTA, Vitamin E und dergleichen enthalten. Im allgemeinen werden solche Substanzen, falls vorhanden, in Mengen von nicht mehr als etwa 1 Gew.-%, beispielsweise etwa 0,0001 bis 1 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtformulierung, verwendet.

Mit dem erfindungsgemässt Treibgas-System lässt sich beispielsweise ein Beclomethason-Dosieraerosol herstellen, das im Vergleich zu einem FCKW-haltigen Handelsprodukt (Becotide®, Glaxo Pharmaceuticals, Grossbritannien) eine weitaus bessere Dosiergenauigkeit und eine ca. 2,7-mal so hohe FPF besitzt. Ergänzend dazu wird die Deposition im Mundrohr etwa halbiert und diejenige im „sample induction port“ (artifizieller Oropharynx) von ca. 50% auf 20% reduziert. Die erfindungsgemässe Beclomethason-Formulierung ermöglicht also das Dosieraerosol in Bezug auf mehrere Aspekte vorteilhafter zu gestalten, da eine Erhöhung der respirablen Dosis bei gleichzeitiger Erniedrigung des Wirkstoffverlustes in Mundrohr, und einer Reduktion der oropharyngealen Deposition, quasi eine signifikante Effizienzsteigerung gegenüber dem Handelprodukt Becotide ermöglicht.

Mit der vorliegenden Erfindung ist es auch möglich z.B. Migränemittel per inhalationem systemisch zu verabreichen. Migränepatienten, die sehr häufig unter Erbrechen leiden, können damit alternativ behandelt werden. Mit den erfindungsgemässen Formulierungen für Dosieraerosole ist es also möglich, Wirkstoffe oder Wirkstoffkombinationen als

- 22 -

Aerosole mit definierten Eigenschaften zu schaffen. Im Vergleich zu Handelsprodukten kann man das Partikelgrößenverteilungsspektrum so einstellen, dass man quasi den Wirkstoff in Form eines „Drug Targeting“ zielgerichtet an dem gewünschten Ort in der Lunge deponieren kann. Mit dieser Art einer optimierten Wirkstoffapplikation können gleichzeitig unerwünschte Begleitwirkungen reduziert werden. Darüberhinaus können auch Wirkstoffe, die bislang nicht pulmonal appliziert wurden bzw. werden und oral nicht verabreicht werden können, da sie peroral eine schlechte Bioverfügbarkeit und/oder ein unerwünschtes Nebenwirkungsspektrum besitzen, mittels Inhalation systemisch appliziert werden, was völlig neue Therapiemöglichkeiten eröffnet. Die Erfindung dieses „Pulmonalen Drug Targeting Systems“ (PDTS) wird in den Ausführungsbeispielen anhand einiger Rezepturbeispiele weiter erläutert.

Die erfindungsgemäßen Aerosolformulierungen können in üblichen drucksicheren Behältnissen mit handelsüblichen Dosierventilen mit Volumina von 25 µl bis 100 µl verschlossen und mit geeigneten handelsüblichen Mundrohradapters vernebelt werden.

Die Erfindung wird durch die folgenden Beispiele weiter veranschaulicht. Die Homogenisierung von Wirkstoffsuspensionen erfolgte jeweils mit einem Rotor-Stator-Homogenisator (Kinematika).

Beispiel 1

a) 2,5 g Beclomethason-dipropionat werden in einen Druckansatzkessel eingewogen und in 55 g Ethanol, in dem zuvor 0,25 g Ölsäure gelöst wurden, unter Rühren gelöst. Nach Verschliessen und Evakuieren desselben werden 1,5 kg

HFA 227, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 6,5 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Röhren zugegeben. Die erhaltene Lösung wird mittels Druckfülltechnik (Anlage von Pamasol W. Mader, Pfäffikon, Schweiz) in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

Die erhaltene Formulierung wurde mit den auf FCKW-Treibmitteln basierenden Handelsprodukten Becotide® 100 und Becotide® 200 (Glaxo Pharmaceuticals, Grossbritannien; 10 Batch-Nr. 10072926 bzw. 10073077) sowie Becloforte® (Glaxo AG, Schönbühl, Schweiz; Batch-Nr. 5H052) verglichen, von denen mehrere Proben in einer Apotheke gekauft und bis zur Messung in horizontaler Lage bei Raumtemperatur aufbewahrt wurden. Die neuen Formulierungen wurden in unterschiedlicher Lage (Ventil nach unten oder oben) bei 25°C und 60% relativer Feuchte bis zur Messung aufbewahrt bzw. vorher während 6 Monaten bei 30°C und 70% relativer Luftfeuchtigkeit (30°/70%rh) gelagert. Zur Bestimmung der Content Uniformity wurden im Falle der Handelsprodukte jeweils die 15 Hübe Nr. 5-9 und 196-200 (je 3 Kanister) und im Falle der neuen Formulierung Hübe Nr. 3 und 200 (je 10 Kanister) gemessen. Die aerodynamische Partikelgrößenverteilung und die Fine Particle Fraction FPF bzw. die Fine Particle Dose FPD (Stufen 2-8) wurde mit einem 8-Stufen-Andersen-Kaskaden-Impaktor gemäss USP 23 unter Verwendung der Hübe Nr. 20 11-30 und 178-197 (je 3 Kanister, manuelle Betätigung) bestimmt. Die Bestimmung des Beclomethason-dipropionats erfolgt in allen Fällen mittels HPLC und UV-Messung bei 230 nm. Der mittlere aerodynamische Teilchendurchmesser MMAD 25 wurde aus den entsprechenden logarithmischen Darstellungen der Wahrscheinlichkeitsverteilung berechnet. Die erhaltenen Werte (Anzahl Messungen in Klammer) und die relativen Standardabweichungen (RSD) sind in Tabelle 1 zusammengefasst.

Tabelle 1

Produkt deklarier- ter Wert pro Hub	Becotide		Becloforte	Beispiel 1	
	100 µg	200 µg	250 µg	100 µg	100 µg
Lagerung	nicht definiert	nicht definiert	nicht definiert	nein*	6 Monate, 30°/70%rh
Masse/Hub	79,3 mg	86,9 mg	87,9 mg	68,8 mg	67,9 mg
RSD (n)	13,3% (30)	8,1% (30)	3,3% (30)	2,9% (20)	5,3% (40)
Dosis/Hub	107,8 µg	221,5 µg	279,5 µg	97,7 µg	102,9 µg
RSD (n)	23,9% (30)	6,3% (30)	12,8% (30)	4,1% (20)	13,4% (40)
USP-throat	55,2 µg	122,9 µg	160,0 µg	18,9 µg	13,0 µg
FPD (n=6)	26,9 µg	45,4 µg	47,9 µg	61,5 µg	71,8 µg
MMAD	≈ 3,2 µm	≈ 3,2 µm	≈ 3,2 µm	≈ 1,3 µm	≈ 1,3 µm

* Ausgangsuntersuchung

b) In gleicher Weise wie in Absatz a) wurde eine Lösungsaerosolformulierung von Beclomethason-dipropionat in HFA 227, Ethanol und Ölsäure hergestellt, aber der Druck durch Einleiten von Kohlendioxid auf 4,5 bar (20°C) eingestellt, und die erhaltene Lösung mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

Beispiel 2

2,25 g mikronisiertes Ipratropiumbromid werden in einen Druckansatzkessel eingewogen. Nach Verschliessen und Evakuieren desselben werden 10,5 kg HFA 227 zugegeben, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 6 bar (20°C) eingestellt wurde. Nach Homogenisieren dieser Mischung wird die erhaltene Suspension mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

- 25 -

Beispiel 3

2,25 g mikronisiertes Ipratropiumbromid und 11,25 g mikronisiertes Salbutamol werden in einen Druckansatzkessel eingewogen. Nach Verschliessen und Evakuieren desselben
5 werden 10,5 kg HFA 227 zugegeben, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 6,25 bar (20°C) eingestellt wurde. Nach Homogenisieren dieser Mischung wird die erhaltene Suspension mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Alu-
10 minumdosen abgefüllt.

Beispiel 4

2 g Fluticason-propionat und 0,02 g δ-Tocopherol werden in einen Druckansatzkessel eingewogen. Nach Verschliessen und Evakuieren des Ansatzkessels werden 1,5 kg HFA
15 134a, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 4,5 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Rühren zugegeben. Die erhaltene Suspension wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

20

Beispiel 5

5,0 g mikronisiertes Budesonid werden in einen Druckansatzkessel eingewogen. Nach Verschliessen und Evakuieren desselben wird eine Mischung aus 0,85 kg HFA 134a und 0,85 kg HFA 227 zugegeben, die zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 6,5 bar (20°C) eingestellt wurde. Nach Homogenisieren dieser Mischung wird die erhaltene Suspension mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

- 26 -

Beispiel 6

4,5 g mikronisiertes Oxitropiumbromid und 0,675 g mikronisiertes Formoterol-fumarat werden in einen Druckansatzkessel eingewogen. Nach Verschliessen und Evakuieren
5 desselben werden 10,5 kg HFA 227 zugegeben, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 6,25 bar (20°C) eingestellt wurde. Nach Homogenisieren dieser Mischung wird die erhaltene Suspension mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlos-
10 sene Aluminiumdosen abgefüllt.

Beispiel 7

112,5 g mikronisiertes Lomustin werden in einen Druckansatzkessel eingewogen. Nach Verschliessen und Evakuieren desselben werden 10,5 kg HFA 227 zugegeben, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel, in dem 312 g Ethanol vorgelegt wurden, mit CO₂ begast und auf einen Druck von 4,5 bar (20°C) eingestellt wurde. Nach Homogenisieren dieser Mischung wird die erhaltene Formulierung mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Alu-
20 miniumdosen abgefüllt.

Beispiel 8

5 g Heparin werden in einen Druckansatzkessel einge-
wogen und in 50 g Ethanol, in dem zuvor 0,25 g Lecithin ge-
löst wurden, unter Röhren suspendiert. Nach Verschliessen
25 und Evakuieren desselben werden 1,5 kg HFA 227, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 4,5 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Röhren zugegeben und homogenisiert. Die erhaltene Suspension wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.
30

- 27 -

Beispiel 9

2,6 g Estradiol werden in einen Druckansatzkessel eingewogen und in 405,6 g Ethanol, in dem zuvor 0,26 g Ölsäure gelöst wurden, unter Rühren gelöst. Nach Verschließen und Evakuieren desselben werden 6,7 kg HFA 134a, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von maximal 6,5 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Rühren zugegeben. Die erhaltene Formulierung wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

Beispiel 10

2,6 g Fentanyl werden in einen Druckansatzkessel eingewogen und in 405,6 g Ethanol, in dem zuvor 0,26 g Ölsäure gelöst wurden, unter Rühren gelöst. Nach Verschliessen und Evakuieren desselben werden 6,7 kg HFA 134a, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von maximal 6,5 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Rühren zugegeben. Die erhaltene Formulierung wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

Beispiel 11

2,6 g Scopolamin werden in einen Druckansatzkessel eingewogen und in 405,6 g Ethanol, in dem zuvor 0,26 g Ölsäure gelöst wurden, unter Rühren gelöst. Nach Verschließen und Evakuieren desselben werden 6,7 kg HFA 134a, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 8 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Rühren zugegeben. Die erhaltene Lösung wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

Beispiel 12

2,6 g Sumatriptan werden in einen Druckansatzkessel eingewogen und in 405,6 g Ethanol, in dem zuvor 0,26 g Ölsäure gelöst wurden, unter Rühren gelöst. Nach Verschließen und Evakuieren desselben werden 6,7 kg HFA 134a, das zuvor in einem anderen Druckansatzkessel mit CO₂ begast und auf einen Druck von 7 bar (20°C) eingestellt wurde, unter Rühren zugegeben. Die erhaltene Zubereitung wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminudosen abgefüllt.

Beispiel 13

15,6 g Beclomethasondipropionat werden in 811 g Ethanol, das 3 g Ölsäure enthält, gelöst. Die klare Lösung wird mit 7,3 kg HFA 227 versetzt. Die erhaltene Mischung wird zu 9,4 g vorgelegtem Salbutamolsulfat gegeben und ausreichend homogenisiert. Nach Abschluss der Homogenisierung wird mit 2 kg HFA 227, das mit CO₂ begast und auf einen Druck von 5 bar (20°C) eingestellt wurde, verdünnt und abschliessend homogenisiert. Die fertige Zubereitung wird mittels Druckfülltechnik in mit Dosier-Ventilen verschlossene Aluminiumdosen abgefüllt.

Beispiel 14

20 g Triamcinolonacetonid werden in 1,5 kg Ethanol gelöst. Die Lösung wird in offene Aluminiumdosen abgefüllt und diese mit geeigneten Dosier-Ventilen verschlossen. Die Dosen werden mit insgesamt 4 kg HFA 227, das mit CO₂ begast und auf einen Druck von 5 bar (20°C) eingestellt wurde, mittels Druckfülltechnik befüllt.

Patentansprüche

1. Druckverflüssigtes Treibmittelgemisch für Aerosole, umfassend Kohlendioxid und ein Hydrofluoralkan der allgemeinen Formel

5



worin x für die Zahl 1, 2 oder 3 steht, y und z je eine ganze Zahl ≥ 1 bedeuten und $y + z = 2x + 2$ ist.

2. Treibmittelgemisch nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, es mindestens 40 Gew.-% an Hydrofluoralkan der 10 Formel I enthält.

3. Treibmittelgemisch nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass es mindestens 64 Gew.-%, vorzugsweise mindestens 87 Gew.-%, an Hydrofluoralkan der Formel I enthält.

15 4. Treibmittelgemisch nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass es als Hydrofluoralkan der Formel I 1,1,1,2-Tetrafluorethan, 1,1,1,2,3,3,3-Heptafluorpropan oder ein Gemisch der beiden enthält.

20 5. Treibmittelgemisch nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass es bei 20°C einen Druck von 3 bis 12 bar, vorzugsweise 4 bis 7 bar, aufweist.

6. Treibmittelgemisch nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass der Kohlendioxidgehalt 0,0001 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise 0,01 bis 6 Gew.-%, beträgt.

- 30 -

7. Treibmittelgemisch nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass es zusätzlich ein Cosolvens in einer Menge von 0,1 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 30 Gew.-%, enthält.

5 8. Treibmittelgemisch nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, dass es als Cosolvens Wasser, Ethanol, Propanol, Ethylenglykol, Propylenglykol, Propan, Butan, Isobutan, Pentan, Dimethylether oder Diethylether enthält.

9. Medizinische Aerosolformulierung, umfassend eine wirk-
10 same Menge eines pharmazeutischen Wirkstoffes und ein druckverflüssigtes Treibmittelgemisch, enthaltend Kohlendioxid und ein Hydrofluoralkan der allgemeinen Formel



15 worin x für die Zahl 1, 2 oder 3 steht, y und z je eine ganze Zahl ≥ 1 bedeuten und $y + z = 2x + 2$ ist.

10. Aerosolformulierung nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, sie mindestens 29 Gew.-%, vorzugsweise mindestens 40 Gew.-%, an Hydrofluoralkan der Formel I enthält.

11. Aerosolformulierung nach Anspruch 9 oder 10, dadurch gekennzeichnet, dass sie mindestens 64 Gew.-%, vorzugsweise mindestens 87 Gew.-%, an Hydrofluoralkan der Formel I enthält.

12. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 11, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Hydrofluoralkan der Formel I 1,1,1,2-Tetrafluorethan, 1,1,1,2,3,3-Heptafluorpropan oder ein Gemisch der beiden enthält.

- 31 -

13. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 12, dadurch gekennzeichnet, dass sie bei 20°C einen Druck von 3 bis 12 bar, vorzugsweise 4 bis 7 bar, aufweist.
14. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 13, dadurch gekennzeichnet, dass der Kohlendioxidgehalt 0,0001 bis 10 Gew.-%, vorzugsweise 0,01 bis 6 Gew.-%, beträgt.
15. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 14, dadurch gekennzeichnet, dass sie zusätzlich ein Cosolvens in einer Menge von 0,1 bis 50 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 30 Gew.-%, enthält.
16. Aerosolformulierung nach Anspruch 15, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Cosolvens Wasser, Ethanol, Propanol, Ethyenglykol, Propylenglykol, Propan, Butan, Isobutan, Pentan, Dimethylether oder Diethylether enthält.
17. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff ein Betamimetikum, vorzugsweise Salbutamol, Formoterol, Salmeterol, Salbutamol, Fenoterol, Clenbuterol, Terbutalin, Bambuterol, Broxaterol, Epinephrin, Isoprenalin, Orciprenalin, Hexoprenalin, Tulobuterol, Reoproterol oder Bamethan, enthält.
18. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff ein Corticoid, vorzugsweise Beclomethason, Betamethason, Ciclometason, Dexamethason, Triamcinolon, Budesonid, Butixocort, Ciclesonid, Fluticasone, Flunisolide, Icometason Mometason, Tixocortol oder Loteprednol, enthält.

19. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff ein Anticholinergikum und/oder ein Spasmolytikum, vorzugsweise Atropin, Scopolamin, N-Butylscopolamin, Trospiumchlorid, Ipratropiumbromid, Oxitropiumbromid, Thiotropiumbromid, Drotaverin, Oxybutinin, Moxaverin oder Glycopyrrolat, enthält.
20. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff einen Mastzellinhibitor, vorzugsweise Cromoglycinsäure oder Nedocromil, und/oder einen Lipoxigenasehemmer, vorzugsweise Zileuton, enthält.
21. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff ein Migränemittel, vorzugsweise ein Mutterkornalkaloid, Methysergid, Ergotamin, Serotonin, Sumatriptan, Zolmitriptan oder Cyclandelat, enthält.
22. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff ein Analgetikum, vorzugsweise Fentanyl, Morphin, Buprenorphin, Opium, Heroin, Nalbuphin, Pentazocin, Oxycodon, Tramadol, Pethidin, Tilidin, Methadon, Nefopam, Dextropropoxyphen oder Piritramid, enthält.
23. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie als Wirkstoff ein Hormon, vorzugsweise ein Androgen, ein Antioestrogen, ein Oestrogen, ein Gestagen, ein Corticosteroid, Calcitonin, Parathyrin, Somatotropin, Oxytocin, Prolactin, Glucagon, Erythropoietin, Atriopeptin, Melanotropin, Throtropin, Gonadotropin, Vasopressin oder Insulin, enthält.

- 33 -

24. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 23,
dadurch gekennzeichnet, dass sie ein oberflächenaktives
Mittel, vorzugsweise Ölsäure, Sorbitantrioleat, Cetylpyri-
diniumchlorid, Soyalecithin, Polyoxyethylen(20)sorbitanmo-
nolaurat, Polyoxyethylen(10)stearylether, Polyoxyethylen(2)-
oleylether, Polyoxyethylen(20)sorbitanmonostearat, Polyoxy-
ethylen(20)sorbitanmonooleat, ein Polyoxypropylen-polyoxy-
ethylen-Blockcopolymer, ein Polyoxypropylen-polyoxyethylen-
ethylendiamin-Blockcopolymer oder ethoxyliertes Ricinusöl,
enthält.
- 10
25. Aerosolformulierung nach Anspruch 24, dadurch gekenn-
zeichnet, dass sie höchstens 5 Gew.-%, vorzugsweise höch-
stens 1 Gew.-%, an oberflächenaktiven Mitteln enthält.
- 15
26. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 25,
dadurch gekennzeichnet, dass sie höchstens 0,1 Gew.-% an
oberflächenaktiven Mitteln oder kein oberflächenaktives
Mittel enthält.
- 20
27. Aerosolformulierung nach einem der Ansprüche 9 bis 26,
dadurch gekennzeichnet, dass sie zusätzlich eine Puffersub-
stanz und/oder einen Stabilisator, vorzugsweise Citronen-
säure, EDTA oder Vitamin E, enthält.
- 25
28. Verfahren zur Herstellung der medizinischen Aerosolfor-
mulierung gemäss Ansprüchen 9 bis 27, dadurch gekennzeich-
net, dass man Kohlendioxid unter Druck in ein verflüssigtes
Hydrofluoralkan der allgemeinen Formel



worin x für die Zahl 1, 2 oder 3 steht, y und z je
eine ganze Zahl ≥ 1 bedeuten und $y + z = 2x + 2$ ist,
einleitet und den pharmazeutischen Wirkstoff zusetzt.

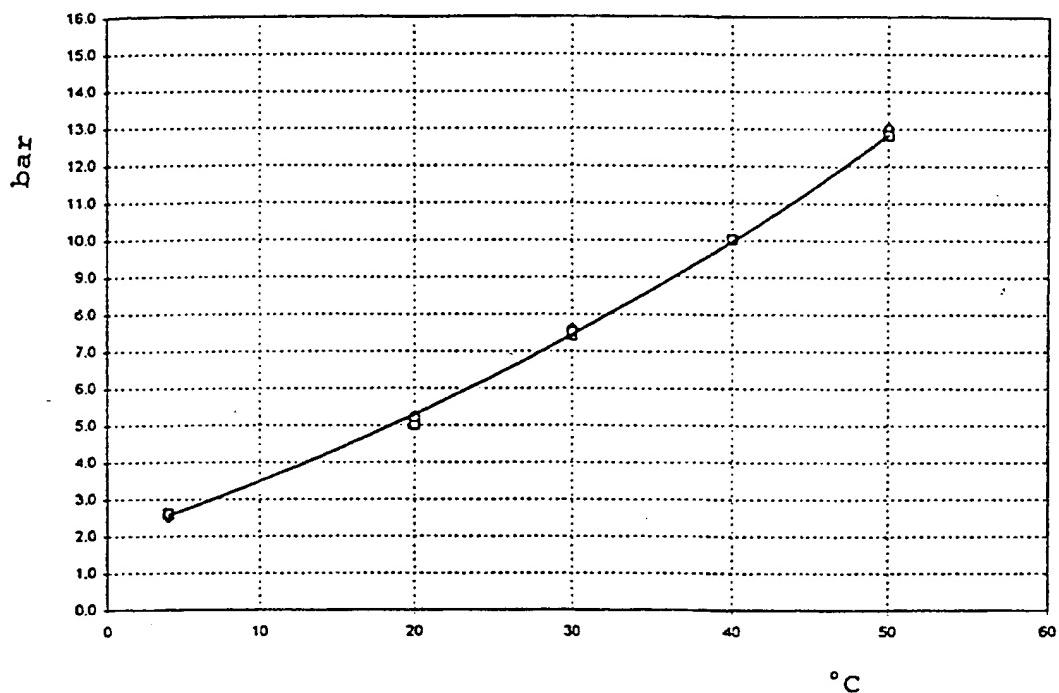


Fig. 1a

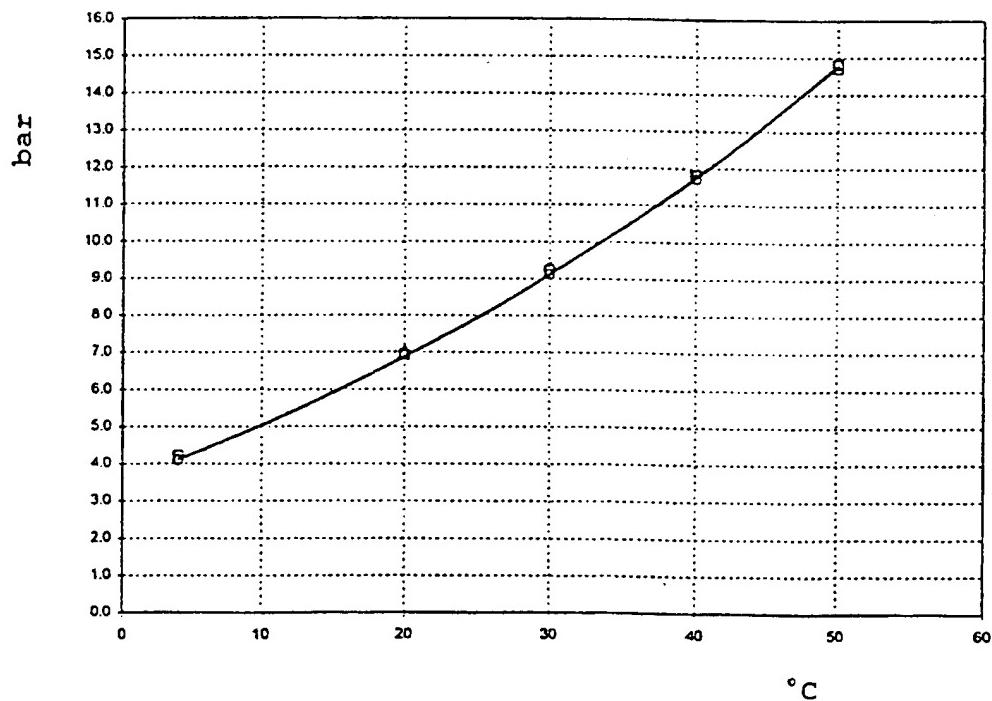


Fig. 1b

2/6

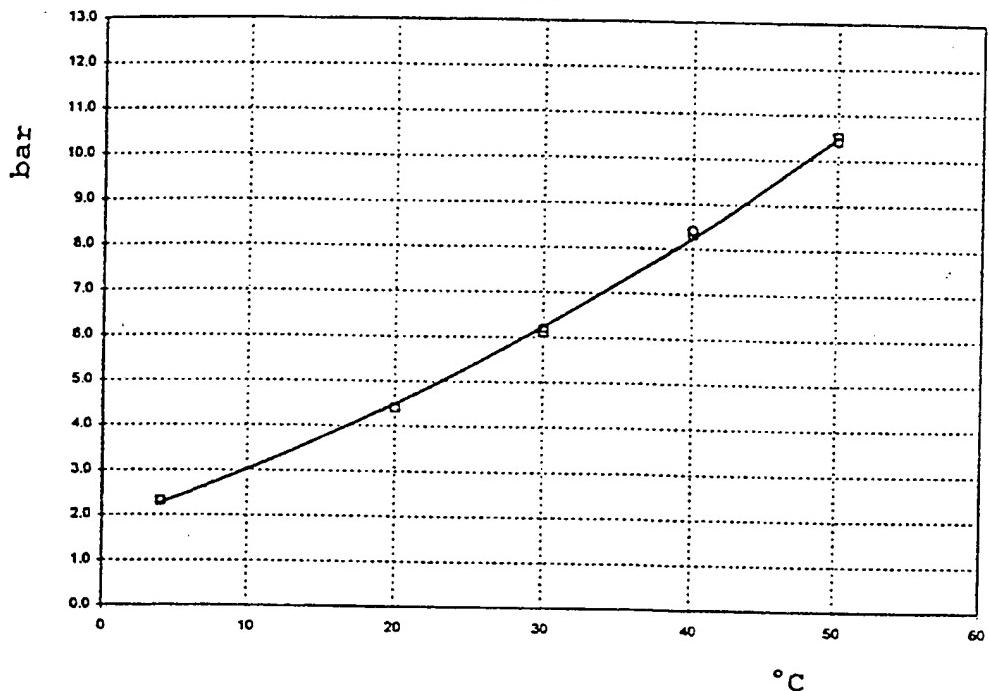


Fig. 2a

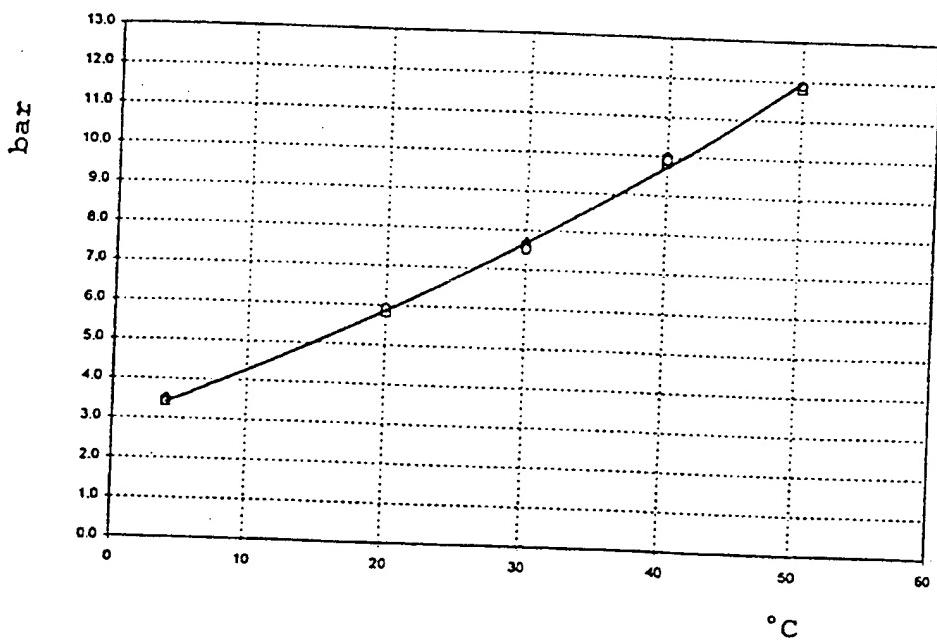


Fig. 2b

3/6

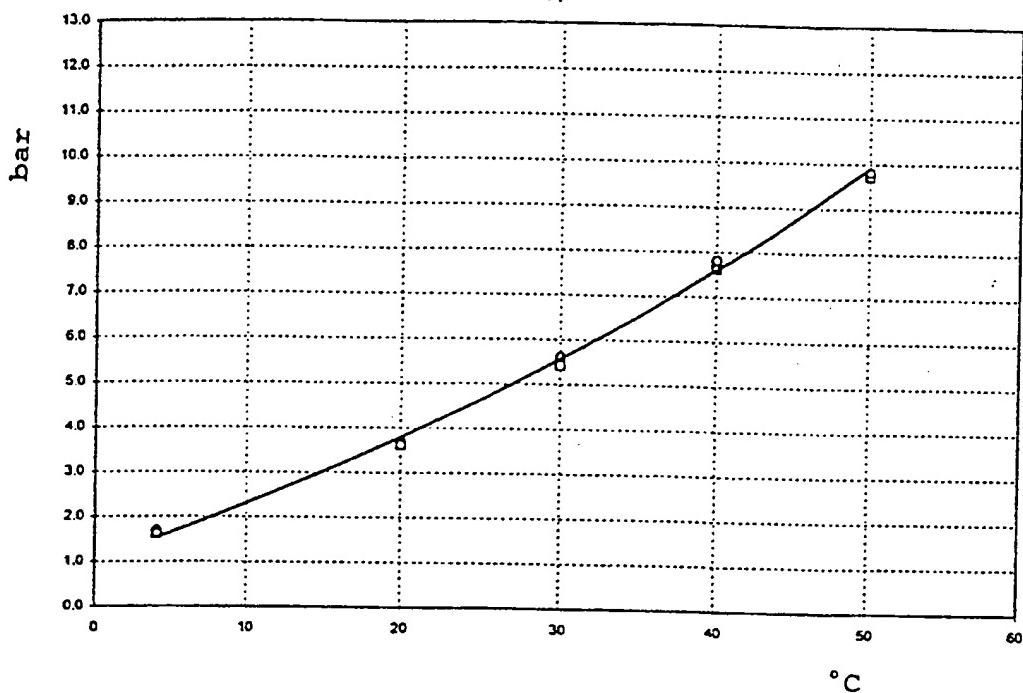


Fig. 3a

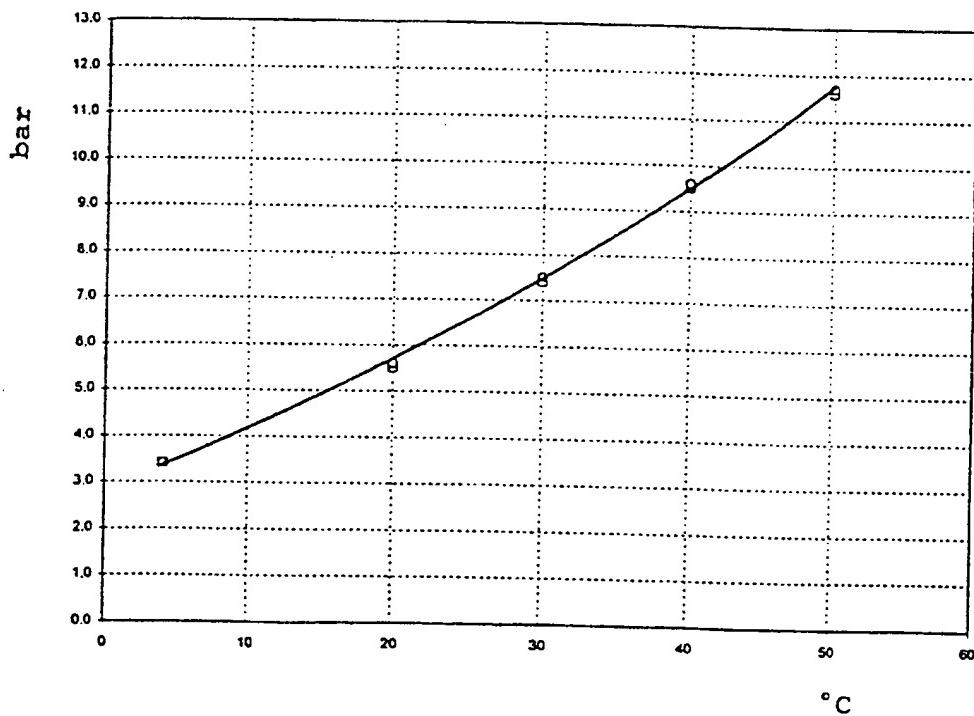


Fig. 3b

4/6

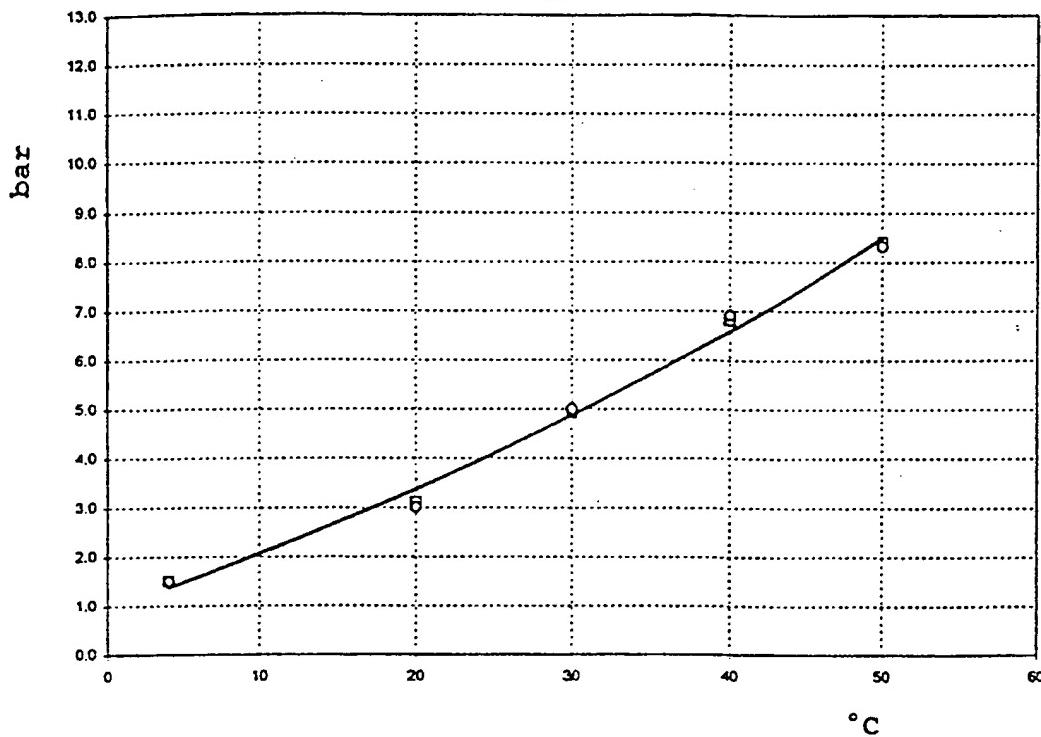


Fig. 4a

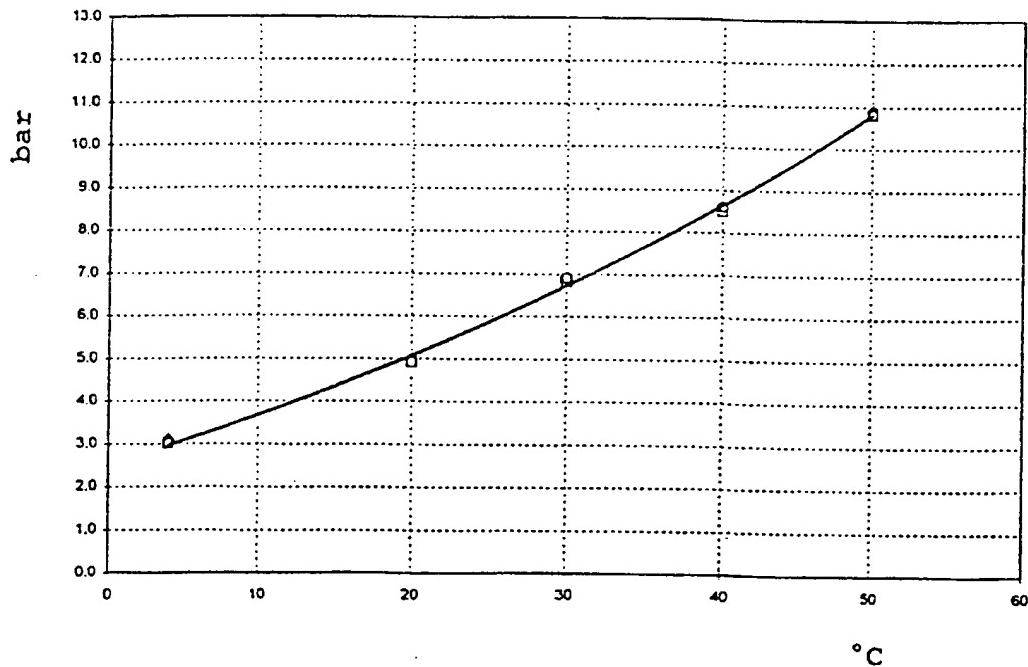


Fig. 4b

5/6

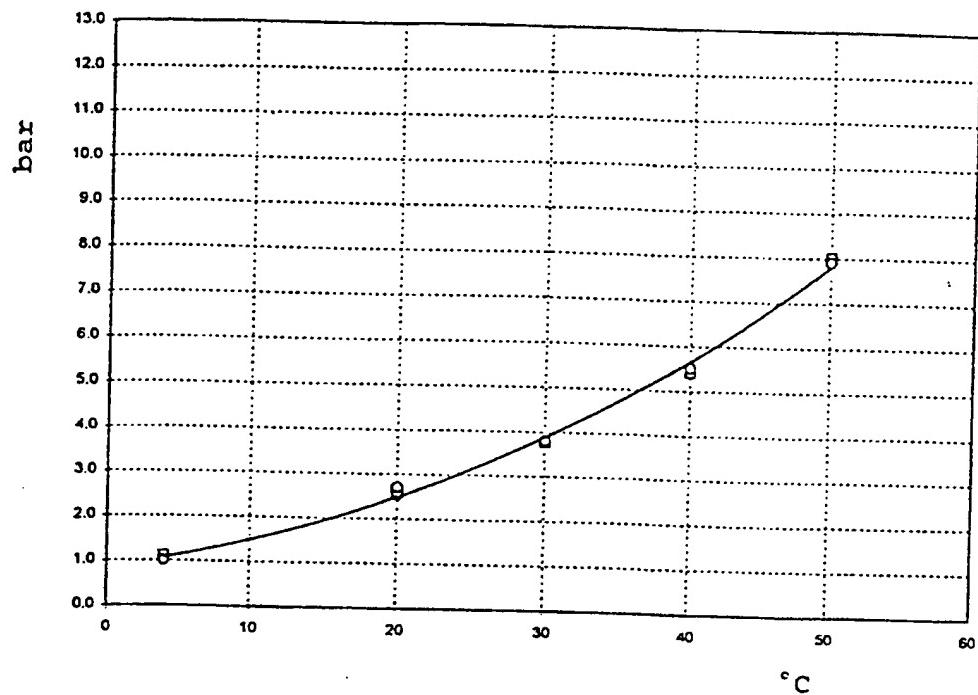


Fig. 5a

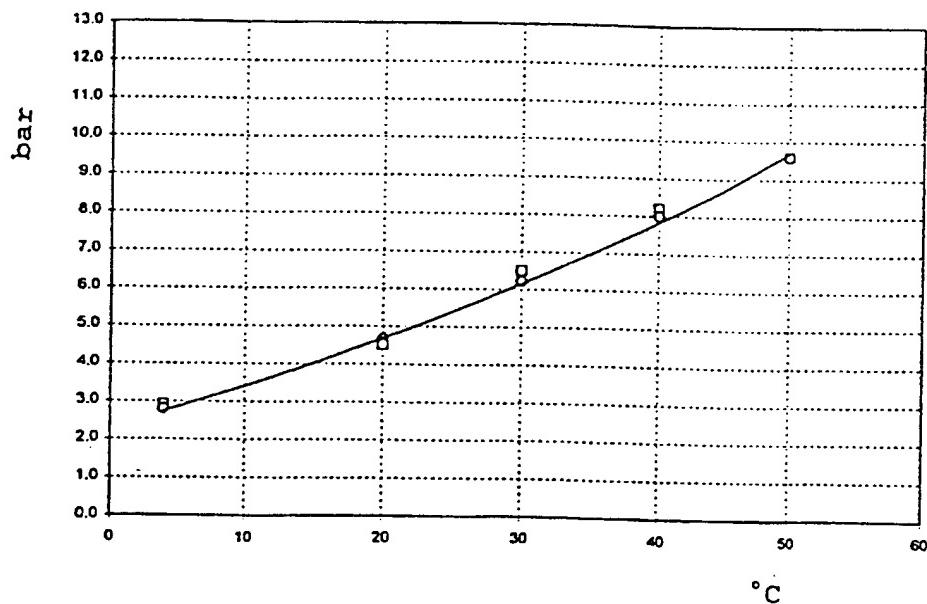


Fig. 5b

6/6

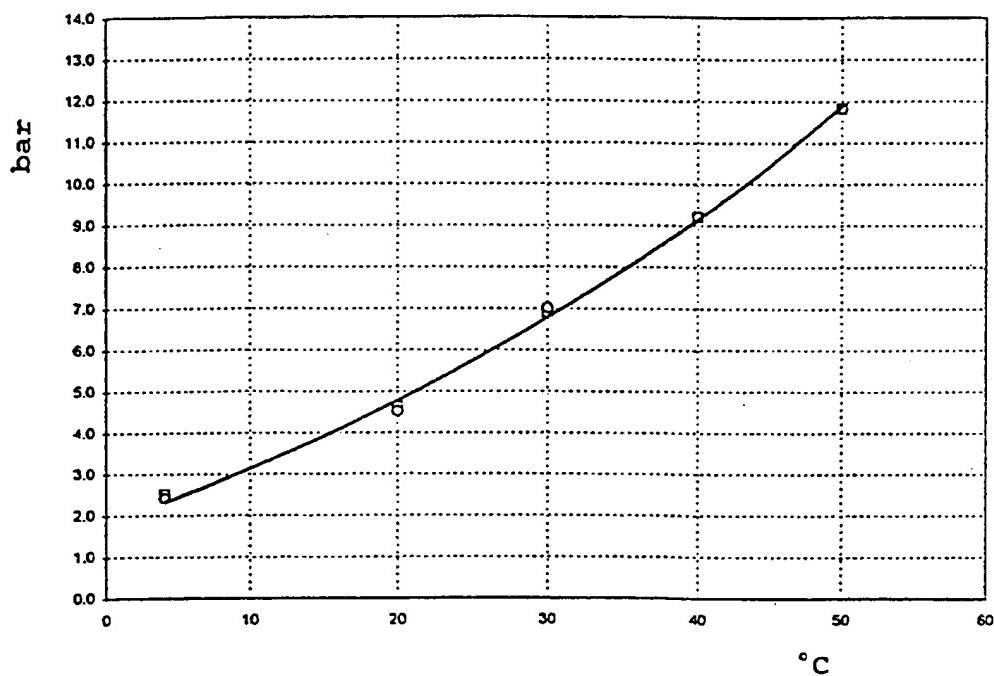


Fig. 6a

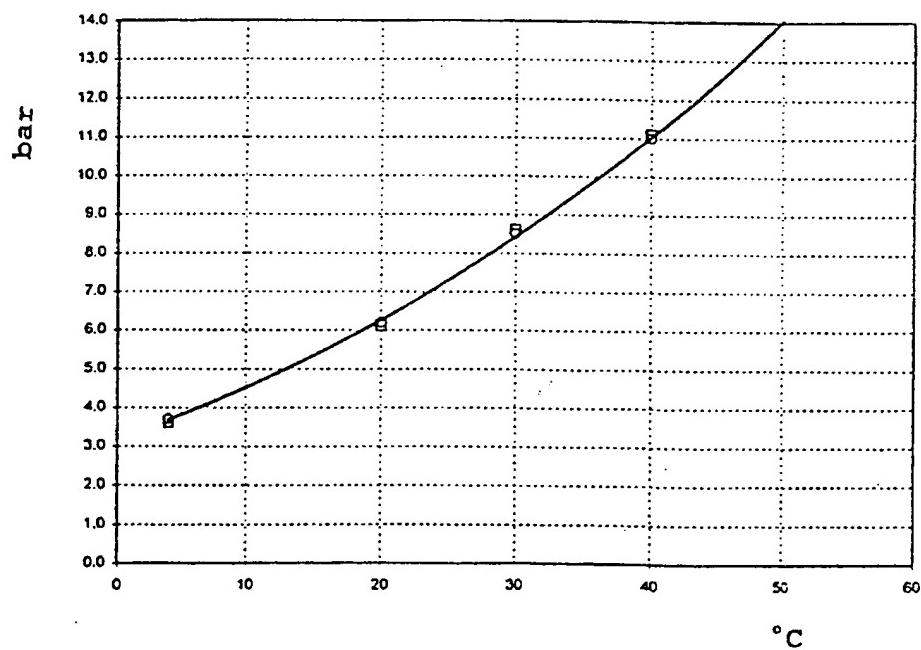


Fig. 6b

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/CH 98/00037

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 6 A61K9/12 A61K9/00

According to International Patent Classification(IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 6 A61K

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	<p>DATABASE WPI Week 8635 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 86-228980 '35! XP002039614 cited in the application see abstract & JP 61 158 919 A (TAISHO PHARM. CO. LTD.) 18 July 1986</p> <p>---</p> <p>US 4 139 607 A (C.W.SIMONS ET AL.) 13 February 1979 cited in the application see claims see column 3, line 14 - line 44</p> <p>---</p> <p style="text-align: center;">-/--</p>	1-28
Y		1-28

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- "&" document member of the same patent family

3

Date of the actual completion of the international search

27 April 1998

Date of mailing of the international search report

07/05/1998

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Scarpioni, U

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int'l Application No.
PCT/CH 98/00037

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 93 17665 A (R.E.SIEVERS ET AL.) 16 September 1993 cited in the application see claims 1-12 see page 7, line 12 - line 23 ---	1-28
Y	DATABASE WPI Week 8925 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 89-184245 '25! XP002039615 cited in the application see abstract & ANONYMOUS: "AEROSOL PRESSURE PACKS FOR ADMINISTRATION OF MEDICAMENTS CONTAIN PROPELLANTS SUCH AS HYDROCARBON(S), CARBON DIOXIDE, NITROGEN ETC. AND/OR FLUOROHYDROCARBON(S)" RESEARCH DISCLOSURE, no. 301061, 10 May 1989, ---	1-28
Y	WO 94 01511 A (SMITHKLINE BEECHAM) 20 January 1994 cited in the application see claims -----	1-28

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Int'l Application No

PCT/CH 98/00037

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 4139607 A	13-02-79	US 4041148 A AU 2286777 A BR 7702155 A CA 1075854 A DE 2709229 A FR 2362201 A JP 53022880 A SE 7702201 A	09-08-77 07-09-78 06-06-78 22-04-80 23-02-78 17-03-78 02-03-78 17-02-78
WO 9317665 A	16-09-93	US 5301664 A AT 158716 T CA 2131393 A DE 69314326 D DE 69314326 T EP 0627910 A MX 9301246 A US 5639441 A	12-04-94 15-10-97 16-09-93 06-11-97 09-04-98 14-12-94 01-09-93 17-06-97
WO 9401511 A	20-01-94	NONE	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/CH 98/00037

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 6 A61K9/12 A61K9/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 6 A61K

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Y	DATABASE WPI Week 8635 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 86-228980 '35! XP002039614 in der Anmeldung erwähnt siehe Zusammenfassung & JP 61 158 919 A (TAISHO PHARM. CO. LTD.) 18.Juli 1986 --- US 4 139 607 A (C.W.SIMONS ET AL.) 13.Februar 1979 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche siehe Spalte 3, Zeile 14 - Zeile 44 --- -/--	1-28
Y		1-28

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

- * Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchebericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
- "T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindender Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindender Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
- "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

3

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

Anmeldedatum des internationalen Rechercheberichts

27.April 1998

07/05/1998

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
 Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
 Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Scaroni, U

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/CH 98/00037

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Y	WO 93 17665 A (R.E.SIEVERS ET AL.) 16.September 1993 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-12 siehe Seite 7, Zeile 12 - Zeile 23 ----	1-28
Y	DATABASE WPI Week 8925 Derwent Publications Ltd., London, GB; AN 89-184245 '25! XP002039615 in der Anmeldung erwähnt siehe Zusammenfassung & ANONYMOUS: "AEROSOL PRESSURE PACKS FOR ADMINISTRATION OF MEDICAMENTS CONTAIN PROPELLANTS SUCH AS HYDROCARBON(S), CARBON DIOXIDE, NITROGEN ETC. AND/OR FLUOROHYDROCARBON(S)" RESEARCH DISCLOSURE, Nr. 301061, 10.Mai 1989, ----	1-28
Y	WO 94 01511 A (SMITHKLINE BEECHAM) 20.Januar 1994 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche -----	1-28

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/CH 98/00037

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 4139607 A	13-02-79	US 4041148 A AU 2286777 A BR 7702155 A CA 1075854 A DE 2709229 A FR 2362201 A JP 53022880 A SE 7702201 A	09-08-77 07-09-78 06-06-78 22-04-80 23-02-78 17-03-78 02-03-78 17-02-78
WO 9317665 A	16-09-93	US 5301664 A AT 158716 T CA 2131393 A DE 69314326 D DE 69314326 T EP 0627910 A MX 9301246 A US 5639441 A	12-04-94 15-10-97 16-09-93 06-11-97 09-04-98 14-12-94 01-09-93 17-06-97
WO 9401511 A	20-01-94	KEINE	